

(19)

Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

EP 0 440 957 B1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTSCHRIFT

(45) Veröffentlichungstag und Bekanntmachung des
Hinweises auf die Patenterteilung:
27.03.1996 Patentblatt 1996/13

(51) Int. Cl.⁶: C08G 61/12, C08L 65/00,
C08J 7/00, G03C 1/89

(21) Anmeldenummer: 90124841.9

(22) Anmeldetag: 20.12.1990

(54) Neue Polythiophen-Dispersionen, ihre Herstellung und ihre Verwendung

New polythiophene dispersions, their preparation and their use

Dispersions de polythiophènes nouvelles, leur préparation et leur utilisation

(84) Benannte Vertragsstaaten:
DE FR GB IT

• Krafft, Werner, Dr.
W-5090 Leverkusen 1 (DE)

(30) Priorität: 08.02.1990 DE 4003720

(56) Entgegenhaltungen:

EP-A- 229 992 EP-A- 0 253 594
EP-A- 0 339 340

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
14.08.1991 Patentblatt 1991/33

• PATENT ABSTRACTS OF JAPAN, unexamined
applications, Sektion C, Band 13, Nr. 182, 27. April
1989 THE PATENT OFFICE JAPANESE
GOVERNMENT Seite 94 C 591

(73) Patentinhaber: BAYER AG
D-51368 Leverkusen (DE)

(72) Erfinder:
• Jonas, Friedrich, Dr.
W-5100 Aachen (DE)

Bemerkungen:

Die Akte enthält technische Angaben, die nach dem
Eingang der Anmeldung eingereicht wurden und die
nicht in dieser Patentschrift enthalten sind.

EP 0 440 957 B1

Anmerkung: Innerhalb von neun Monaten nach der Bekanntmachung des Hinweises auf die Erteilung des europäischen Patents kann jedermann beim Europäischen Patentamt gegen das erteilte europäische Patent Einspruch einlegen. Der Einspruch ist schriftlich einzureichen und zu begründen. Er gilt erst als eingelegt, wenn die Einspruchsgebühr entrichtet worden ist. (Art. 99(1) Europäisches Patentübereinkommen).

Beschreibung

Die Erfindung betrifft neue Polythiophen-Dispersionen, ihre Herstellung und ihre Verwendung zur antistatischen Ausrüstung von Kunststoff-Formteilen.

5 Thiophenpolymere und deren Verwendung zur antistatischen Ausrüstung von Kunststoff-Formteilen und als organische Leiter in elektronischen Geräten und Kondensatoren sind bekannt (siehe z.B. die EP-A 253 594, 328 983, 328 981, 339 340 und 340 512).

In der EP-A 253 594 sind in 3,4-Stellung durch bestimmte Gruppen substituierte Polythiophene zusammen mit monomolekularen Säuren (nachfolgend als Monosäuren bezeichnet) und hochmolekularen Säuren (nachfolgend als Polysäuren bezeichnet) beschrieben. Die Polymere bilden, unabhängig davon, ob sie in Gegenwart von Mono- oder Polysäuren vorliegen, in Wasser und zum Teil auch in aprotischen organischen Lösungsmitteln unlösliche Pulver oder Filme. Solche unlöslichen Pulver und Filme kommen für eine antistatische Ausrüstung von Kunststoff-Formteilen nicht in Betracht.

In der EP-A 328 983 sind in aprotischen organischen Lösungsmitteln lösliche, von in 3,4-Stellung durch bestimmte Gruppen substituierten Polythiophenen mit Monosäuren und in der EP-A 328 981 die Verwendung dieser Gemische in elektrisch leitenden Beschichtungsmassen beschrieben. Die Gemische werden nach einem aufwendigen Verfahren, nämlich durch elektrochemische Oxidation der entsprechenden monomeren Thiophene in Gegenwart von Leitsalzen, hergestellt. Zur antistatischen Ausrüstung von Kunststoff-Formteilen werden diese Polythiophen-Salze in Form ihrer Lösungen in organischen aprotischen Lösungsmitteln auf die Formteile aufgebracht.

20 In der EP-A 339 340 sind Gemische von in 3,4-Stellung durch bestimmte Gruppen substituierten Polythiophenen mit Monosäuren und in der EP-A 340 512 deren Verwendung als Feststoffelektrolyte in Kondensatoren beschrieben. Zur antistatischen Ausrüstung von Kunststoff-Formteilen werden die in der EP-A 339 340 beschriebenen Polythiophene unmittelbar auf den Formteilen durch chemische Oxidation der entsprechenden Thiophen-Derivate *in situ* erzeugt. Je nach verwendetem Oxidationsmittel können Oxidationsmittel und monomeres Thiophen aus getrennten Lösungen nacheinander oder aber aus einer Lösung gemeinsam auf die Formteile aufgebracht werden.

25 Die bislang bekannten Polythiophene weisen zwar gute elektrische Eigenschaften auf und verleihen auch, sofern sie sich auf Kunststoff-Formteile aufbringen lassen, diesen Kunststoff-Formteilen gute antistatische Eigenschaften, aber sie entsprechen trotzdem nicht den technischen Anforderungen, weil die Praxis ein Aufbringen von Antistatikausrüstungen aus wäßrigem Medium anstrebt und außerdem verlangt wird, daß für die wäßrigen Zubereitungen lange Standzeiten 30 und gute Verarbeitungseigenschaften aufweisen, d.h. sich mit hohen Arbeitsgeschwindigkeiten aufbringen lassen und nach dem Aufbringen innerhalb möglichst kurzer Zeit die gewünschte antistatische Beschichtung liefern.

Hingegen weisen Polythiophene aus Thiophen oder Benzothiophen (EP-A 229 992) nicht die erforderlichen elektrischen Eigenschaften auf.

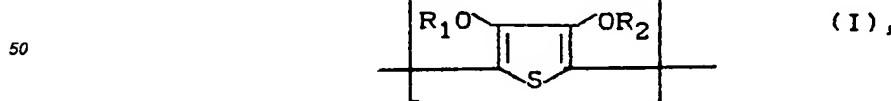
Überraschenderweise wurde gefunden, daß die den in der EP-A 340 512 beschriebenen Polythiophenen zugrunde 35 liegenden Thiophene in Gegenwart von Polysäuren nicht nur mit hoher Geschwindigkeit polymerisieren, sondern daß auch in Wasser beständige Zubereitungen mit den gewünschten guten Verarbeitungseigenschaften erhalten werden, und daß man mit Hilfe dieser Zubereitungen transparente, von der Luftfeuchtigkeit unabhängige antistatische Überzüge auf Kunststoff-Formteilen erzeugen kann.

40 Als Lösungsmittel für diese Zubereitungen kommen neben Wasser auch andere protische Lösungsmittel in Betracht, z.B. niedere Alkohole wie Methanol, Ethanol und Isopropanol sowie Mischungen von Wasser mit niederen Alkoholen und anderen mit Wasser mischbaren organischen Lösungen wie Aceton in Betracht.

Die mittleren Teilchendurchmesser der Dispersionspartikel kann bis 10 µm reichen; vorzugsweise reichen sie bis 3 µm und ganz besonders bevorzugt bis 1 µm.

45 Haben die Partikel größere Teilchendurchmesser, so kommt auf den Kunststoffoberflächen zum antistatischen Effekt durch die Ladungen der Partikel noch ein Abstandshaltereffekt, insbesondere bei fotografischen Materialien hinzu.

Die Erfindung betrifft daher Dispersionen von Polythiophenen, die aus Struktureinheiten der Formel



55 aufgebaut sind, in der

R₁ und R₂ zusammen einen gegebenenfalls substituierten C₁-C₄-Alkylen-Rest, vorzugsweise einen gegebenenfalls durch Alkylgruppen substituierten Methylen-, einen gegebenenfalls durch C₁-C₁₂-Alkyl-

oder Phenylgruppen substituierten Ethylen-1,2-Rest, einen Propylen-1,3-Rest oder einen Cyclohexylen-1,2-Rest bilden,

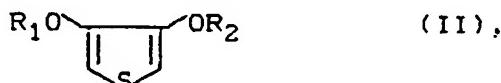
in Gegenwart von Polyanionen der Polystyrolsulfonsäure.

5 Als Vertreter der gegebenenfalls substituierten C₁-C₄-Alkylenreste, die R₁ und R₂ zusammen bilden können, seien vorzugsweise die Alkylen-1,2-Reste genannt, die sich von den 1,2-Dibrom-alkanen ableiten, wie sie beim Bromieren von α -Olefinen, wie Ethen, Propen-1, Hexen-1, Octen-1, Decen-1, Dodecen-1 und Styrol erhältlich sind; außerdem seien genannt der Cyclohexylen-1,2-, Butylen-2,3-, 2,3-Dimethyl-butylen-2,3- und Pentylen-2,3-Rest.

10 Bevorzugte Reste für R₁ und R₂ sind der Methylen-, Ethylen-1,2- und Propylen-1,3-Rest, besonders bevorzugt ist der Ethylen-1,2-Rest.

Das Molekulargewicht der die Polyanionen liefernden Polystyrolsulfonsäure beträgt vorzugsweise 1000 bis 2 000 000, besonders bevorzugt 2000 bis 500 000. Die Polystyrolsulfonsäure ist im Handel erhältlich oder nach bekannten Verfahren herstellbar (siehe z.B. Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, Bd. E 20 Makromolekulare Stoffe, Teil 2, (1987), S. 1141 u.f.).

15 Die erfindungsgemäßen Polythiophen-Dispersionen in Gegenwart von Polyanionen werden durch oxidative Polymerisation von Verbindungen der Formel



25 in der

R₁ und R₂ die unter Formel (I) angegebene Bedeutung haben,

mit für die oxidative Polymerisation von Pyrrol üblichen Oxidationsmitteln und/oder Sauerstoff oder Luft in Gegenwart 30 der Polystyrolsulfonsäure, bevorzugt in wäßrigem Medium, bei Temperaturen von 0 bis 100°C erhalten. Durch die oxidative Polymerisation erhalten die Polythiophene positive Ladungen, die in den Formeln nicht dargestellt sind, da ihre Zahl und ihre Position nicht einwandfrei feststellbar sind.

Zur Polymerisation werden die Thiophene der Formel (II), Polystyrolsulfonsäure und Oxidationsmittel in einem organischen Lösungsmittel oder - vorzugsweise - in Wasser gelöst und die Lösung solange bei der vorgesehenen Polymerisationstemperatur gerührt, bis die Polymerisation abgeschlossen ist.

Bei Verwendung von Luft oder Sauerstoff als Oxidationsmittel wird in die Thiophen, Polystyrolsulfonsäure und gegebenenfalls katalytische Mengen an Metallsalzen enthaltende Lösung solange Luft oder Sauerstoff eingeleitet bis die Polymerisation abgeschlossen ist.

In Abhängigkeit von Ansatzgröße, Polymerisationstemperatur und Oxidationsmittel kann die Polymerisationszeit 40 zwischen wenigen Minuten und bis zu 30 Stunden betragen. Im allgemeinen liegt die Zeit zwischen 30 Minuten und 10 Stunden. Die Stabilität der Dispersionen lässt sich durch, während oder nach der Polymerisation zugefügte Dispergatoren wie Dodecylsulfonat verbessern.

Die nach der Polymerisation vorliegenden Zubereitungen können unmittelbar zur Antistatikausrüstung der Kunststoff-Formteile verwendet, d.h. unmittelbar auf diese Formteile nach bekannten Verfahren, z.B. durch Tränken, Besprühen, Tiefdruck, Rakeln, Streichen usw. aufgebracht werden. Nach dem Entfernen des Lösungsmittels, z.B. des Wassers, liegt unmittelbar die von dem Polythiophen auf dem behandelten Formteil gebildete, von der Luftfeuchtigkeit unabhängige antistatische Schicht vor.

Als Oxidationsmittel können die für die oxidative Polymerisation von Pyrrol geeigneten Oxidationsmittel verwendet werden; diese sind beispielsweise in J. Am. Chem. Soc. 85, 454 (1963) beschrieben. Bevorzugt sind aus praktischen Gründen preiswerte und leicht handhabbare Oxidationsmittel, z.B. Eisen-III-Salze wie FeCl₃, Fe(ClO₄)₃ und die Eisen-45 III-Salze organischer Säuren und organische Reste aufweisender anorganischer Säuren, ferner H₂O₂, K₂Cr₂O₇, Alkali- und Ammoniumpersulfate, Alkaliperborate, Kaliumpermanganat und Kupfersalze, wie Kupfertetrafluoroborat. Außerdem wurde gefunden, daß sich Luft und Sauerstoff, gegebenenfalls in Gegenwart katalytischer Mengen Metallionen, wie Eisen-, Cobalt-, Nickel-, Molybdän- und Vanadiumionen, mit Vorteil als Oxidationsmittel verwenden lassen.

55 Die Verwendung der Persulfate und der Eisen-III-salze organischer Säuren und der organische Reste aufweisenden anorganischen Säuren hat den großen anwendungstechnischen Vorteil, daß sie nicht korrosiv wirken.

Als Eisen-III-Salze organische Reste aufweisender anorganischer Säuren seien beispielsweise die Eisen-III-Salze der Schwefelsäurehalbester von C₁-C₂₀-Alkanolen, z.B. das Fe-III-Salz des Laurylsulfates genannt.

Als Eisen-III-Salze organischer Säuren seien beispielsweise genannt; die Fe-III-Salze von C₁-C₂₀-Alkylsulfonsäuren, wie der Methan- und der Dodecansulfonsäure; aliphatischen C₁-C₂₀-Carbonsäuren wie der 2-Ethylhexylcarbonsäure; aliphatischen Perfluorcarbonsäuren, wie der Trifluoressigsäure und der Perfluoroctansäure; aliphatischen Dicarbonsäuren, wie der Oxalsäure und vor allem von aromatischen, gegebenenfalls durch C₁-C₂₀-Alkylgruppen substituierten Sulfonsäuren wie der Benzolsulfonsäure, p-Toluolsulfonsäure und der Dodecylbenzolsulfonsäure.

Es können auch Gemische dieser vorgenannten Fe-III-Salze organischer Säuren eingesetzt werden.

Für die oxidative Polymerisation der Thiophene der Formel II werden theoretisch je Mol Thiophen 2,25 Äquivalente Oxidationsmittel benötigt (siehe z.B. J. Polym. Sc. Part A Polymer Chemistry Vol. 26, S. 1287 (1988)).

Praktisch wird das Oxydationsmittel jedoch in einem gewissen Überschuß, z.B. einem Überschuß von 0,1 bis 2 Äquivalenten je Mol Thiophen angewendet.

Bei der oxidativen Polymerisation wird die erfundungsgemäß zu verwendenden Polystyrolsulfonsäure in einer solchen Menge eingesetzt, daß auf 1 Mol Thiophen der Formel (II) 0,25 bis 10, vorzugsweise 0,8 bis 8, Säuregruppen der Polystyrolsulfonsäure entfallen.

Für die oxidative Polymerisation werden die Thiophene der Formel (II) und die Polystyrolsulfonsäure in einer solchen

Menge Lösungsmittel gelöst, so daß stabile Polythiophen-Dispersionen erhalten werden, deren Feststoffgehalt zwischen 0,5 und 55 Gew.-%, vorzugsweise 5 bis 30 Gew.-%, beträgt.

Zur Erzielung besser haftender und kratzfester Beschichtungen können den Polythiophen-Salz-Zubereitungen auch noch wasserlösliche, bzw. in Wasser suspendierbare polymere Bindemittel, z.B. Polyvinylalkohol oder Polyvinylacetat-Dispersionen zugesetzt werden.

Bei säureempfindlichen Kunststoff-Formteilen und zur Schonung der zum Aufbringen verwendeten Geräte kann es vorteilhaft sein, in den erfundungsgemäß Polythiophen-Salz-Zubereitungen vor dem Aufbringen auf die Kunststoff-Formteile überschüssige freie Säuregruppen durch Zugabe von Alkali- oder Erdalkalihydroxiden, Ammoniak oder Aminen zu neutralisieren.

Die Dicke der Schichten, in denen die erfundungsgemäß Polythiophen-Dispersionen auf die antistatisch auszurüstenden Kunststoff-Formteile aufgebracht werden, beträgt nach dem Trocknen in Abhängigkeit von der gewünschten Leitfähigkeit des Formkörpers und der gewünschten Transparenz der Beschichtung 0,001 bis 100 µm.

Das Entfernen der Lösungsmittel nach dem Aufbringen der Lösungen kann durch einfaches Abdampfen bei Raumtemperatur erfolgen. Zur Erzielung höherer Verarbeitungsgeschwindigkeiten ist es jedoch vorteilhafter, die Lösungsmittel bei erhöhten Temperaturen, z.B. bei Temperaturen von 20 bis zu 150°C, bevorzugt 40 bis zu 100°C, zu entfernen.

Die Herstellung der Polythiophendispersionen kann in Gegenwart von Polymerlatices bzw. Polymerdispersionen erfolgen, die saure Gruppen (Salze) wie -SO₃⁻, -COO⁻, -PO₃²⁻ aufweisen. Der Gehalt an sauren Gruppen liegt vorzugsweise über 2 Gew.-%, um eine ausreichende Stabilität der Dispersion zu gewährleisten. Die Teilchengrößen der Dispersionen liegen im Bereich von 10 nm bis 1 µm, vorzugsweise im Bereich von 40 bis 400 nm.

Polymere die für diesen Zweck geeignet sind werden beispielsweise in DE-A 25 41 230, DE-A 25 41 274, DE-A 28 35 856, EP-A-0 014 921, EP-A-0 069 671, EP-A-0 130 115, US-A-4 291 113 beschrieben.

Die Polymerdispersionen bzw. Latices können aus linearen, verzweigten oder vernetzten Polymeren bestehen. Die vernetzten Polymerlatices mit hohem Gehalt an sauren Gruppen sind in Wasser quellbar und werden als Mikrogele bezeichnet. Derartige Mikrogele werden beispielsweise in US 4 301 240, US 4 677 050 und US 4 147 550 beschrieben.

Als Substrate, die nach dem erfundungsgemäß Verfahren antistatisch bzw. elektrisch-leitfähig ausgerüstet werden, seien vor allem Formkörper aus organischen Kunststoffen, insbesondere Folien aus Polycarbonaten, Polyamiden, Polyethylenen, Polypropylenen, Polyvinylchlorid, Polyester, Celluloseacetat und Cellulose genannt, aber auch anorganische Werkstoffe, z.B. Glas oder keramische Wirkstoffe aus Aluminiumoxid und/oder Siliciumdioxid sind nach dem erfundungsgemäß Verfahren antistatisch ausrüstbar.

Die erfundungsgemäß Polythiophendispersionen können auch zur antistatischen Ausrüstung von heißsiegelfähigen Folien, wie sie in DE-A 38 38 652 beschrieben sind, eingesetzt werden.

Wegen ihrer Transparenz eignen sich die erfundungsgemäß erhältlichen Beschichtungen insbesondere zur antistatischen Ausrüstung von fotografischen Materialien, insbesondere Filmen, z.B. Schwarz-Weiß-, Colornegativ- und Umkehrfilmen, vorzugsweise in Form einer Rückseitenschicht, das heißt, in einer Schicht, die auf der den Silberhalogenidemulsionsschichten abgewandten Seite des Schichtträgers aufgebracht wird.

Die Polythiophendispersion wird vorzugsweise in einer Menge von 0,01 bis 0,3 g/m², vorzugsweise 0,02 bis 0,2 g/m² aufgetragen.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein fotografisches Material, das eine Antistatikschicht mit einer erfundungsgemäß Polythiophendispersion aufweist.

55 Beispiel 1

In eine Lösung aus 2,0 g (11 mmol SO₃H-Gruppen) Polystyrolsulfonsäure (MG 4000), 0,5 g 3,4-Ethylendioxythiophen (3,5 mmol) und 0,05 g Eisen-III-sulfat (0,2 mmol) in 20 ml Wasser wird 24 Stunden bei Raumtemperatur Luft ingeleitet; in dieser Zeit färbt sich die Reaktionsmischung hellblau.

Anschließend wird die Zubereitung mit einem Handcoater (Naßfilmdicke 25 µm entsprechend einer Trockenfilmdicke von etwa 2,5 µm) auf eine Polycarbonatfolie aufgerakelt. Die beschichtete Folie wird bis zur Gewichtskonstanz getrocknet und anschließend bei 0 % rel. Feuchte 24 Stunden gelagert.

Es wird eine transparente, hellblau gefärbte Folie erhalten; Oberflächenwiderstand (R_{OB}) der Folie: $10^7 \Omega$ (bei 0 % rel. Feuchte).

Wird die Folie in gleicher Weise mit einer auf ein Drittel verdünnten Zubereitung beschichtet (Trockenfilmdicke der Beschichtung; etwa 1 µm), so wird eine transparente, schwach hellblau gefärbte Folie erhalten; Oberflächenwiderstand (R_{OB}) der Folie: $10^8 \Omega$ (bei 0 % rel. Feuchte).

Wird die Polycarbonatfolie mit der Polythiophen-Zubereitung beschichtet, deren pH-Wert mit 10 gew.-%iger Natronlauge auf 8 eingestellt worden war (Trockenfilmdicke; etwa 1,5 µm), so wird ebenfalls eine transparente, hellblau gefärbte Folie erhalten; Oberflächenwiderstand (R_{OB}) der Folie: $3 \times 10^7 \Omega$ (bei 0 % rel. Feuchte).

Wird die Folie mit einer 10 gew.-%igen Lösung von Polystyrolsulfonsäurenatriumsalz (handelsübliches Antistatikum) beschichtet (Trockenfilmdicke; etwa 2,5 µm), so beträgt der Oberflächenwiderstand (R_{OB}) der Folie $> 10^9 \Omega$ (bei 0 % rel. Feuchte).

15

Beispiel 2

Die Lösung von 2,7 g (0,01 Mol) Kaliumperoxidisulfat in 50 ml Wasser wird unter Röhren mit 1,8 g (0,01 Mol SO_3H) Polystyrolsulfonsäure (MG 4000) und 1,4 g (0,01 Mol) 3,4-Ethylendioxy-thiophen versetzt und anschließend 24 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wird die Zubereitung mit 300 ml Wasser verdünnt und auf eine Cellulose-triacetatfolie aufgerakelt. Die beschichtete Folie wird bei Raumtemperatur bis zur Gewichtskonstanz getrocknet und anschließend 24 Stunden bei 0 % rel. Feuchte gelagert.

Trockenfilmdicke der Beschichtung; etwa 0,5 µm; es wird eine fast farblose transparente Folie erhalten; Oberflächenwiderstand (R_{OB}) der Folie: $2 \times 10^7 \Omega$.

25

Beispiel 3

In die Lösung aus 10 g (54 mmol SO_3H) Polystyrolsulfonsäure (MG 4000), 0,25 g (1 mmol) Fe-III-Sulfat und 2,5 g (0,18 mmol) 3,4-Ethylendioxy-thiophen in 100 ml Wasser wird unter Röhren bei 60°C 8 Stunden Luft eingeleitet.

Mit der so erhaltenen hellblauen Zubereitung wird eine Polycarbonatfolie beschichtet; die Folie wird bei 70°C vom Lösungsmittel befreit (Trockenfilmdicke; etwa 2,5 µm). Die Folie wird 24 Stunden bei 0 % rel. Feuchte gelagert. Es wird eine transparente, schwach hellblau gefärbte Folie erhalten; Oberflächenwiderstand (R_{OB}) der Folie: $2 \times 10^6 \Omega$.

Wird die Polycarbonatfolie mit der mit Wasser auf ein Drittel verdünnten hellblauen Zubereitung beschichtet, so weist die erhaltene farblose transparente Folie einen Oberflächenwiderstand (R_{OB}) von $8 \times 10^6 \Omega$ auf.

35

Beispiel 4

Eine gemäß Beispiel 3 hergestellte Polythiophen-Zubereitung wird mit einem 1:1-Methanol-Wasser-Gemisch auf einen Feststoffgehalt von 0,8 Gew.-% verdünnt. Diese Zubereitung wird auf einer Gießmaschine mittels einer üblichen Anspülwalze auf eine mit einer handelsüblichen Haftschiht versehene Polyesterfilmunterlage aufgetragen. Der beschichtete Film wird bei 70°C getrocknet; der Feststoffauftrag auf dem Film beträgt nach dem Trocknen 150 mg/m^2 .

Die fast farblose, transparente Antistatikschiht weist bei 0 % relativer Feuchtigkeit einen Oberflächenwiderstand (R_{OB}) von $3 \times 10^6 \Omega$ auf.

Eine gleichwertige Antistatikbeschichtung wird bei gleichem Auftrag auch auf einer mit einer handelsüblichen Haftschiht versehene Triacetatfilmunterlage erhalten.

Beispiel 5

In die Lösung von 6 g (30 mmol SO_3H) Polystyrolsulfonsäure (MG 4000), 0,15 g (0,6 mmol) Eisen-III-sulfat und 1,0 g (7 mmol) 3,4-Ethylendioxythiophen in 100 ml Wasser wird bei 80°C 6 Stunden lang Luft eingeleitet.

Die Polymerisationsmischung wird nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur mit einem 1:1-Methanol-Wasser-Gemisch auf einen Feststoffgehalt von 4 Gew.-% verdünnt.

Diese Zubereitung wird wie in Beispiel 4 beschrieben auf eine mit einer handelsüblichen Haftschiht versehene Polyethylenterephthalat-Folie aufgebracht. Der Feststoffauftrag beträgt nach dem Trocknen bei 70°C etwa 60 mg/m^2 .

Die fast farblose, transparente Antistatikbeschichtung weist bei 0 % relativer Feuchtigkeit einen Oberflächenwiderstand $5 \times 10^8 \Omega$ auf.

Beispiel 6

In die Lösung von 5 g (26 mmol SO₃H) Polystyrolsulfonsäure (MG 4000) und 0,6 g (4 mmol) 3,4-Ethylendioxythiophen in 50 ml Wasser wird bei 50°C 24 Stunden lang Luft eingeleitet. Die so erhaltene Polymer-Lösung wird mit einem Handcoater auf eine Polycarbonatfolie aufgerakelt (Naßfilmdicke; 25 µm entsprechend einer Trockenfilmdicke von etwa 2,5 µm). Die beschichtete Folie wird bis zur Gewichtskonstanz getrocknet.

Der Oberflächenwiderstand der Folie beträgt bei 0 % relativer Feuchtigkeit 10⁹ Ω.

Beispiel 7

In die Lösung von 5,5 g (26 mmol SO₃Na) Polystyrolsulfonsäure-(MG 4000)-Na⁺-Salz, 3,0 g (17 mmol) p-Toluolsulfonsäure, 2,5 g (17 mmol) 3,4-Ethylendioxythiophen und 0,25 g (1 mmol) Eisen-III-sulfat in 100 ml Wasser wird 16 Stunden bei 40 bis 50°C unter Rühren Luft eingeleitet.

Die erhaltene Polythiophen-Zubereitung wird anschließend mit 200 ml Wasser und 100 ml Methanol verdünnt und auf eine Polycarbonatfolie aufgerakelt.

Die Beschichtung weist nach dem Trocknen (Trockenfilmdicke etwa 0,7 µm) einen Oberflächenwiderstand (R_{OB}) von 7 x 10⁷ Ω auf.

Beispiel 8

Die gemäß Beispiel 7 bereitete Polythiophen-Zubereitung wird mit 400 ml Wasser verdünnt und nach Zugabe von 5,0 g Polyvinylalkohol solange gerührt, bis eine homogene Zubereitung entstanden ist.

Die Zubereitung wird auf eine Polycarbonatfolie aufgerakelt. Nach dem Trocknen (Trockenfilmdicke etwa 0,7 µm) weist die Antistatikbeschichtung einen Oberflächenwiderstand (R_{OB}) von 1,5 x 10⁸ Ω (bei 0° relativ Feuchtigkeit) auf.

Beispiel 9

Auf eine vorderseitig mit einer Haftschiert versehenen transparenten Triacetat-Unterlage von 125 µm Stärke wird auf die Vorderseite ein lichtempfindlicher Mehrschichtenaufbau der nachstehenden Zusammensetzung gegossen.

Die Mengenangaben beziehen sich jeweils auf 1 m²; der Silberhalogenid-Auftrag entspricht der äquivalenten Menge AgNO₃; alle Silberhalogenid-Emulsionen sind mit 0,1 g 4-Hydroxy-6-methyl-1,3,3a,7-tetra-azainden pro 100 g AgNO₃ stabilisiert.

Schichtaufbau: (Vorderseite)

35

1. Schicht: (Antihaloschicht)

0,2 g	schwarzes Kolloidales Silber
1,2 g	Gelatine
40 0,1 g	UV-Absorber UV 1
0,2 g	UV-Absorber UV 2
0,02 g	Trikresylphosphat
0,03 g	Dibutylphthalat

45 2. Schicht: (Mikrat-Zwischenschicht)

0,25 g	AgNO ₃ einer Mikrat-Ag (Br,J)-Emulsion; mittlerer Korn-Ø = 0,07 µm, 0,5 Mol-% Iodid
1,0 g	Gelatine
0,05 g	farbiger Kuppler RM 1
50 0,10 g	Trikresylphosphat

3. Schicht: (niedrig empfindlich rotsensibilisierte Schicht)

2,2 g	AgNO ₃ , 4 Mol-% Iodid, mittlerer Korndurchmesser 0,45 µm, rotsensibilisiert
55 2,0 g	Gelatine
0,6 g	farbloser Blaugrünkuppler C 1 emulgiert in 0,5 g Trikresylphosphat (TKP)
50 mg	farbiger Blaugrünkuppler RM 1 und
30 mg	DIR-Kuppler DIR 1 emulgiert in 20 mg TKP.

4. Schicht: (hochempfindliche rotsensibilisierte Schicht)

- 2,8 g AgNO₃, 8,5 Mol-% Iodid mittlerer Korndurchmesser 0,8 µm, rotsensibilisiert
 1,8 g Gelatine
 5 0,15 g farbloser Blaugrünkuppler C 2 emulgiert mit 0,15 g Dibutylphthalat (DBP),

3. Schicht: (Trennschicht)

- 0,7 g Gelatine
 10 0,2 g 2,5-Diisooctylhydrochinon emulgiert mit 0,15 g DBP

6. Schicht: (niedrigempfindliche grünsensibilisierte Schicht)

- 15 1,8 g AgNO₃ einer spektral grünsensibilisierten Ag(Br,I)-Emulsion mit 4,5 Mol-% Iodid und einem mittleren Korn-durchmesser von 0,4 µm, grünsensibilisiert,
 1,6 g Gelatine
 0,6 g Purpurkuppler M 1
 50 mg Maskenkuppler YM 1
 emulgiert mit 50 mg TKP,
 20 30 mg DIR-Kuppler DIR 2
 emulgiert in 20 mg DBP
 30 mg DIR-Kuppler DIR 3
 emulgiert in 60 mg TKP

25 7. Schicht: (hochempfindliche grünsensibilisierte Schicht)

- 2,2 g AgNO₃, mit 7 Mol-% Iodid und einem mittleren Korndurchmesser von 0,7 µm, grünsensibilisiert,
 1,4 g Gelatine
 0,15 g Purpurkuppler M 2
 30 emulgiert mit 0,45 g TKP,
 30 mg Maskenkuppler gemäß 6. Schicht
 emulgiert mit 30 mg TKP

8. Schicht: (Trennschicht)

- 35 0,5 g Gelatine
 0,1 g 2,5-Diisooctylhydrochinon emulgiert mit 0,08 g DBP

9. Schicht: (Gelbfilterschicht)

- 40 0,2 g Ag (gelbes kolloidales Silbersol)
 0,9 g Gelatine
 0,2 g 2,5-Diisooctylhydrochinon emulgiert mit 0,16 g DBP

45 10. Schicht: (niedrigempfindliche blauempfindliche Schicht)

- 0,6 g AgNO₃, 4,9 Mol-% Iodid, mittlerer Korndurchmesser von 0,45 µm, blausensibilisiert,
 0,85 g Gelatine
 50 0,7 g Gelbkuppler Y 1
 emulgiert mit 0,7 g TKP,
 0,5 g DIR-Kuppler DIR 3, emulgiert mit 0,5 g TKP

11. Schicht: (hochempfindliche blauempfindliche Schicht)

- 55 1,0 g AgNO₃, 9,0 Mol-% Iodid, mittlerer Korndurchmesser 0,9 µm, blausensibilisiert
 0,85 g Gelatine,
 0,3 g Gelbkuppler gemäß 10. Schicht emulgiert mit 0,3 g TKP

12. Schicht: (Schutz- und Härtungsschicht)

0,5 g AgNO₃ einer Mikrat-Ag(Br,I)-Emulsion, mittlerer Korndurchmesser 0,07 µm 0,5 Mol-% Iodid,
1,2 g Gelatin
5 0,4 g Härtungsmittel der Formel



10 1,0 g Formaldehydfänger der Formel



25

30

35

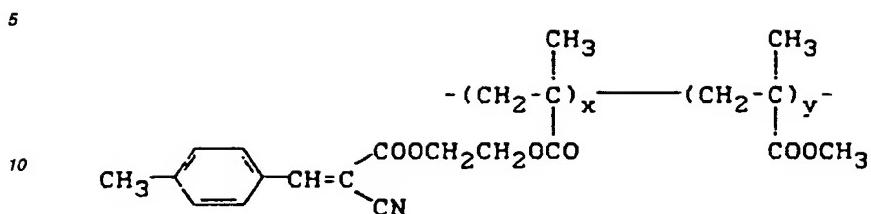
40

45

50

55

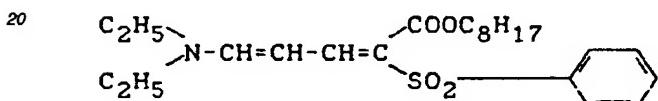
UV-1



Gewichtsverhältnis: x : y = 7:3

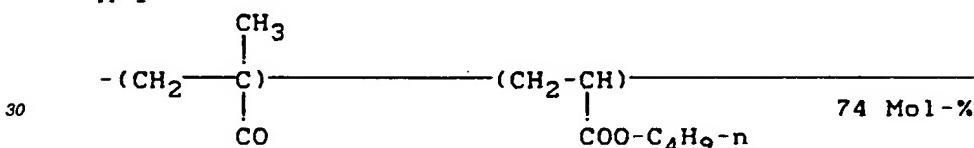
15

UV-2

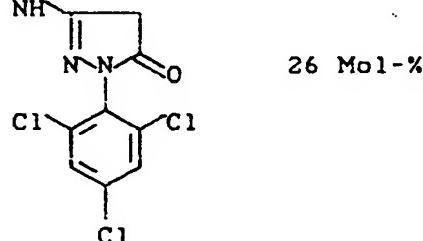


25

M 1



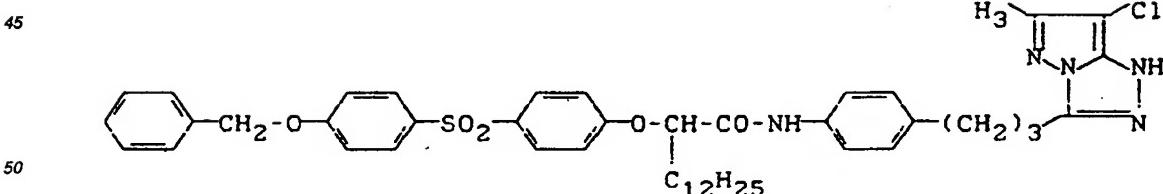
35



26 Mol-%

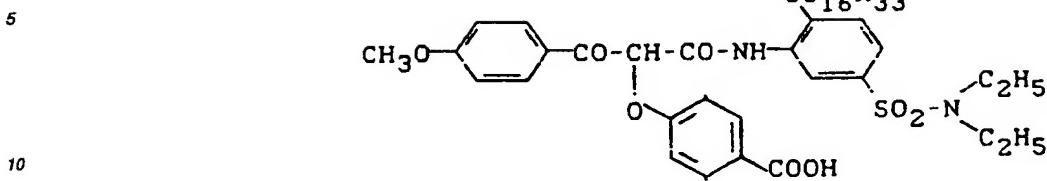
40

M 2

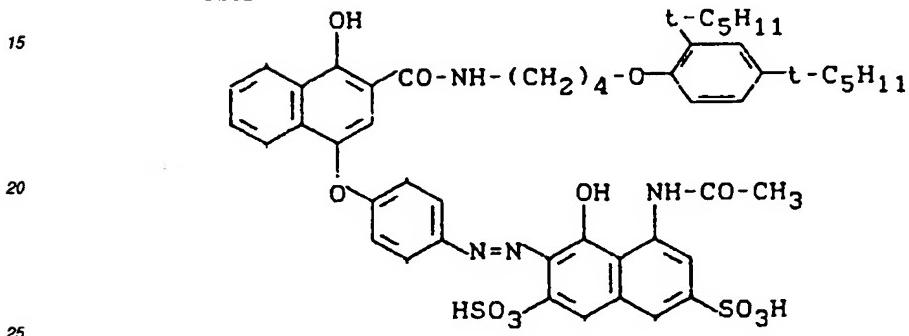


55

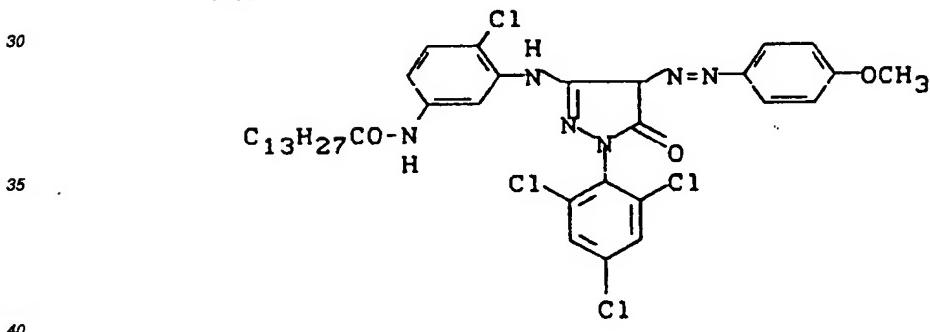
Y1



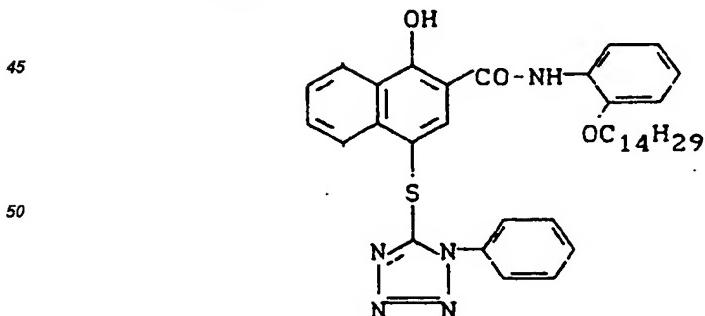
RM1



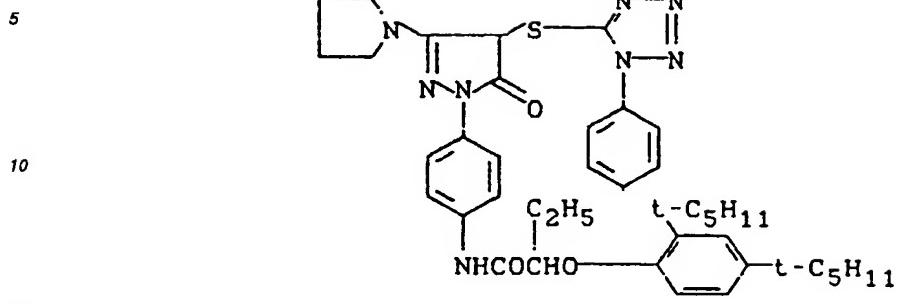
YM1



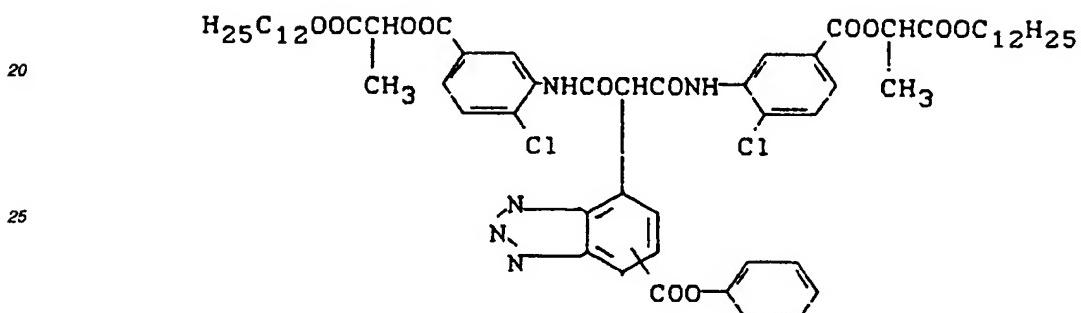
DIR 1



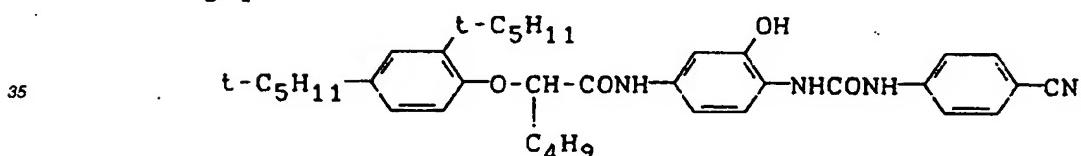
DIR 2



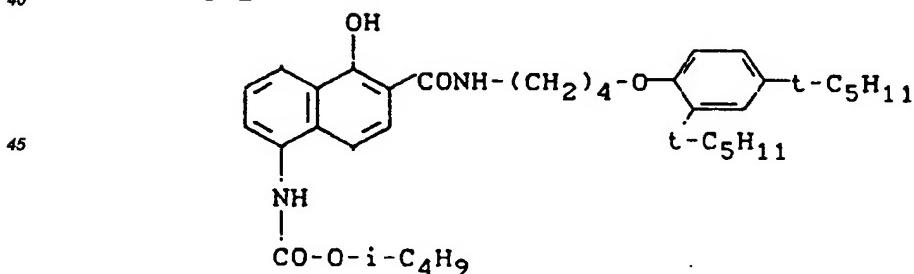
DIR 3



C 1



C 2



Die Gesamtschichtdicke (trocken) des Color-Aufbaus beträgt 24 µm.

Antistatikschichten (Rückseiten)

Auf die unsubstrierte Rückseite des oben beschriebenen lichtempfindlichen Colormaterials bringt man die in Tabelle 1 aufgelisteten Antistatikschichten 1a+2a mit den Deckschichten 1b+2b auf. Die Antistatikschicht 3a (ohne Deckschicht) wird auf eine rückseitig zusätzlich mit einer Haftschiicht versehene Triacetat-Unterlage aufgebracht.

5 Die Herstellung des Antistatikums Polythiophen/PSS geschieht wie folgt:

Man versetzt eine Lösung von 1,2 g Kaliumperoxydisulfat in 200 ml Wasser unter Rühren mit 10,0 g Polystyrolsulfonsäure (MG 4000) und 2,8 g 3,4-Ethylendioxy-thiophen und röhrt anschließend noch 24 Stunden bei Raumtemperatur. Danach wird die Dispersion mit 300 ml Wasser verdünnt (=Stammdispersion; Polythiophen/PSS-Gehalt; 2,6 Gew.-%).

10 Die in der Tabelle unter den Antistatikschichten angegebenen Leitfähigkeitswerte (gemessen als Oberflächenwiderstand (OFW) in Ohm pro Quadrat, angegeben als Ω/\square bei verschiedenen rel. Luftfeuchtigkeiten) verdeutlichen den Vorteil der erfindungsgemäß neuen Antistatikschichten auf Polythiophenbasis:

- 15 1. Die OFW-Werte der polythiophenhaltigen Schichten sind im Vergleich zur reinen PSS-Schicht (= Vergleichstyp 1) um 2 Zehnerpotenzen niedriger;
2. auch bei sehr geringen Luftfeuchten (10 %) ändert sich die Oberflächenleitfähigkeit der Polythiophenschichten im Gegensatz zum Vergleichstyp nicht, und
3. ist die Leitfähigkeit der Polythiophenschichten permanent, d.h. sie bleibt nach der Entwicklung erhalten.

20 Beispiel 10

64,6 g einer Dispersion auf Basis von 47,5 Gew.-% Methacrylsäuremethylester, 47,5 Gew.-% Butadien und 5 Gew.-% 2-Acrylamido-2-methylpropansulfonsäure, Natriumsalz, mittlerer Teilchendurchmesser 171 nm, in Wasser mit einem Feststoffgehalt von 31 Gew.-% werden mit 500 ml Wasser verdünnt. Nach Zugabe von 5,4 g Kaliumperoxidisulfat, 2,0 g Polystyrolsulfonsäure und 8,0 g 3,4-Ethylendioxythiophen wird die Dispersion 24 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Während dieser Zeit wird Luft durch die Dispersion geleitet.

25 Die Zubereitung wird in einer Menge von 200 mg/m² (Trockensubstanz) auf eine Polyesterfolie gegossen. Nach dem Trocknen erhält man eine klare Beschichtung mit einer optischen Dichte von 0,01 im ortho-Bereich (weißes Licht)

30

35

40

45

50

55

und einem Oberflächenwiderstand von $6 \cdot 10^7 \Omega/\square$.

Tabelle 1

Antistatikschicht		Vergleichsbeispiel		
		1a	2a	3a
5	Polystyrolsulfonsäure-Na-Salz (13 gew.-%ig in H ₂ O) [ml]	33	-	-
10	Polythiophen/PSS [g]	-	3	3
15	Wasser [ml]	2	247	484
20	Methanol [ml]	365	100	500
25	Aceton [ml]	600	650	-
30	Netzmittel (4 gew.-%ig in Wasser)	-	-	10
35	Polyethylendispersion (5 gew.-%ig in H ₂ O) [ml]	-	-	3
	Naßauftrag [ml]	16	20	20
	Deckschicht	1b	2b	-
40	Cellulosediacetat (10 gew.-%ig in Aceton [ml])	20	20	
	Methanol [ml]	530	330	
	Aceton [ml]	430	630	
	Wasser [ml]	19	17	
	Polyethylendispersion (5 gew.-%ig in H ₂ O [ml])	1	3	
	Naßauftrag [ml]	15	15	
	OFW [Ω/\square] bei 50 % RF	$2 \cdot 10^9$	$5 \cdot 10^7$	$3 \cdot 10^7$
	bei 10 % RF	$5 \cdot 10^{10}$	$6 \cdot 10^7$	$3 \cdot 10^7$
	nach der Entwicklung	$> 10^{12}$	$9 \cdot 10^7$	$6 \cdot 10^7$
	bei 50 % RF			
	opt. Dichte (weiß)	0,06	0,07	0,07

Beispiel 11a) Herstellung des Polythiophens:

In eine Lösung aus 50 g Polystyrolsulfonsäure, 6,0 g Kaliumperoxidisulfat und 14,0 g 3,4-Ethylendioxythiophen in 1000 ml Wasser wird 24 Stunden bei Raumtemperatur unter Rühren Luft eingeblasen. Die Zubereitung hat einen Feststoff-Gehalt von 5,7 Gew.-% (1 h 100°C) und ist gebrauchsfertig.

b) Herstellung der Antistatikschicht:

Auf eine Polyethylen-terephthalat-Unterlage (PET), die mit einer Haftschicht aus einem Terpolymerlatex aus Vinylidenchlorid/Methacrylat/Itaconsäure und kolloidaler Kieselsäure mit einer Oberfläche von 100 m²/g versehen ist, bringt man eine Zusammensetzung aus 66 ml der obigen Polythiophenzubereitung und 2 ml einer 5 gew.-%igen Netzmittel-Lösung in 932 ml Wasser auf.

Naßauftrag: 50 m²/l; Gießgeschwindigkeit: 5 m/min; Trockentemperatur: 120°C/2 min.

Man erhält eine nahezu farblose Schicht mit folgenden Oberflächenleitfähigkeiten:

OFW [Ω/\square] bei 30 % RF vor fotografischer Verarbeitung:
 $0,7 \cdot 10^9$
 nach fotografischer Verarbeitung:
 $4 \cdot 10^9$

Die Schicht ist also permanent antistatisch.

Beispiel 12

- 5 Die gemäß Beispiel 11 hergestellte Antistatikschicht wird zusätzlich mit einer Deckschicht aus 1 g m² Polymethylmethacrylat (PMMA) überschichtet. Diese wird aus einem Lösungsmittelgemisch aus Aceton/Methoxypropanol 80/20 vergossen. Die transparente Antistatikschicht hat folgende Oberflächenwiderstände [Ω/□].

10

	30 % RF/21°C	60 % RF/21°C
vor fotografischer Entwicklung	$1,6 \cdot 10^{10}$	$0,15 \cdot 10^{10}$
nach fotografischer Entwicklung	$1 \cdot 10^{10}$	$0,03 \cdot 10^{10}$

15

Mißt man kapazitiv die Abklingzeit der elektrischen Aufladung [RC in msec] so erhält man folgende Werte:

20

	30 % RF/21°C
vor fotografischer Entwicklung	0,53
nach fotografischer Entwicklung	1,1

25

Wie aus den Werten ersichtlich ist, zeigen die erfindungsgemäßen Antistatikschichten neben hoher Leitfähigkeit sehr gute Permanenz, wobei die Oberflächenleitfähigkeit nach Entwicklung noch zunimmt.

30 Beispiel 13

Besonders gute Oberflächenleitfähigkeiten erhält man mit einer Antistatikschicht der folgenden Zusammensetzung:

35

Polythiophenzubereitung gem. Beispiel 11 (5,7 gew.-%ig)	66 ml
Wasser	820 ml
Isopropanol	100 ml
Polyurethandispersion, 40 gew.-%ig	1,5 ml
Polyethylendispersion, 2,5 gew.-%ig	15 ml
Netzmittel, 10 gew.-%ig	1,5 ml
	<u>1000 ml</u>

45

50

55

Auftrag: 30 m²/l; Gießgeschwindigkeit: 8 m/min; Trockentemperatur 130°C/1,25 min

	OFW [Ω/□]:	30 % RF/21°C	60 % RF/21°C
5	vor fotografischer Entwicklung	<0,1 · 10 ⁸	<0,1 · 10 ⁸
	nach fotografischer Entwicklung	3 · 10 ⁸	
10	RC [sec]		
	vor fotografischer Entwicklung	<0,0064	
	nach fotografischer Entwicklung	0,05	

- 15 Überschichtet man diese Antistatikschicht mit einer Deckschicht aus PMMA gemäß Beispiel 12, so mißt man etwas geringere Oberflächenleitfähigkeiten (= höhere OFW-Werte), die für Verblitzungen entscheidende kurze Abklingzeit für elektrostatische Aufladungen bleibt unverändert kurz, vor allem auch noch nach der Entwicklung.

	OFW [Ω/□]:	30 % RF/21°C	60 % RF/21°C
20	vor fotografischer Entwicklung	3 · 10 ⁹	0,04 · 10 ⁹
	nach fotografischer Entwicklung	0,3 · 10 ⁹	
25	RC [msec]		
	vor fotografischer Entwicklung	<0,0064	
	nach fotografischer Entwicklung	<0,0064	

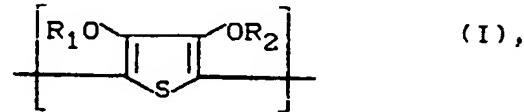
30

35	Optische Dichte der Schichten:	Ortho: (350-630 nm)	0,01
		UV: (370 nm)	0,01

Patentansprüche

40

1. Dispersionen von Polythiophenen, die aus Struktureinheiten der Formel



50

aufgebaut sind, in der

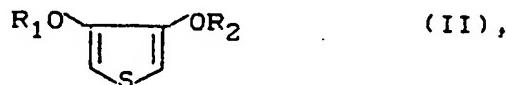
R₁ und R₂ zusammen einen gegebenenfalls substituierten C₁-C₄-Alkylen-Rest bilden,

in Gegenwart von Polyanionen der Polystyrolsulfonsäure.

55

2. Polythiophen-Dispersionen gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß R₁ und R₂ zusammen einen gegebenenfalls durch Alkylgruppen substituierten Methylen-, einen gegebenenfalls durch C₁-C₁₂-Alkyl- oder Phenylgruppen substituierten Ethylen-1,2-Rest, einen Propylen-1,3-Rest oder einen Cyclohexylen-1,2-Rest bilden.

3. Verfahren zur Herstellung der Polythiophen-Dispersionen gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man
Verbindung in der Formel



in der

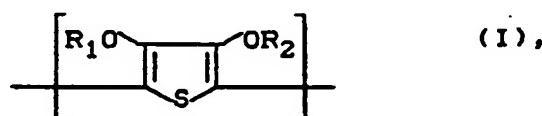
10 R₁ und R₂ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben,

mit für die oxidative Polymerisation von Pyrrol üblichen Oxidationsmitteln und/oder Sauerstoff oder Luft in Gegenwart
von Polystyrolsulfonsäure bei Temperaturen von 0 bis 100°C oxydativ polymerisiert.

- 15 4. Verfahren zur antistatischen Ausrüstung von Kunststoff-Formteilen, dadurch gekennzeichnet, daß man Polythio-
phendispersionen gemäß Anspruch 1 einsetzt.
- 20 5. Verfahren zur antistatischen Ausrüstung von Kunststoff-Formteilen, dadurch gekennzeichnet, daß man wäßrige
Zubereitungen der Polythiophendispersionen einsetzt.
- 25 6. Verfahren zur antistatischen Ausrüstung von fotografischen Materialien, dadurch gekennzeichnet, daß man eine
Schicht, enthaltend Polythiophendispersionen gemäß Anspruch 1 aufträgt.
7. Verfahren nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß man die Polythiophendispersionen in einer Menge von
0,001 bis 0,3 g/m² einsetzt.
- 30 8. Fotografisches Material mit einer Antistatikschicht, dadurch gekennzeichnet, daß die Schicht wenigstens ein Poly-
thiophenpolysäure-Zubereitung gemäß Anspruch 1 aufweist.

Claims

1. Dispersions of polythiophenes synthesized from structural units corresponding to the following formula:



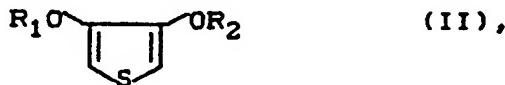
40 in which

R₁ and R₂ together form an optionally substituted C₁₋₄ alkylene group,

45 in the presence of polyanions of polystyrenesulfonic acid.

- 50 2. Polythiophene dispersions as claimed in claim 1, characterized in that, in formula (I), R₁ and R₂ together represent
an optionally alkyl-substituted methylene group, an optionally C₁₋₁₂-alkyl- or phenyl-substituted 1,2-ethylene group,
a 1,3-propylene group or a 1,2-cyclohexylene group.

3. A process for the production of the polythiophene dispersions claimed in claim 1, characterized in that compounds corresponding to the following formula:



10 in which

R₁ and R₂ are as defined in claim 1,

15 are oxidatively polymerized with oxidizing agents typically used for the oxidative polymerization of pyrrole and/or with oxygen or air in the presence of the polystyrenesulfonic acid at temperatures of 0 to 100°C.

4. A process for the antistatic treatment of plastic mouldings, characterized in that the polythiophene dispersions claimed in claim 1 are used.

- 20 5. A process for the antistatic treatment of plastic mouldings, characterized in that aqueous preparations of the polythiophene dispersions are used.

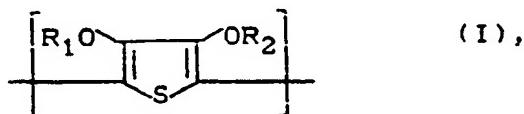
6. A process for the antistatic treatment of photographic materials, characterized in that a layer containing the polythiophene dispersions claimed in claim 1 is applied.

- 25 7. A process as claimed in claim 6, characterized in that the polythiophene dispersions are applied in a quantity of 0.001 to 0.3 g/m².

- 30 8. A photographic material with an antistatic layer, characterized in that the layer contains at least one polythiophene polyacid preparation according to claim 1.

Revendications

1. Dispersions de polythiophènes constitués de motif de structure de formule :

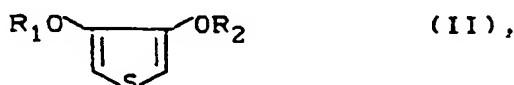


40 dans laquelle

R₁ et R₂ forment ensemble un groupe alkylène en C₁-C₄ éventuellement substitué, en présence de polyanions de l'acide polystyrénésulfonique.

- 45 2. Dispersions de polythiophènes selon la revendication 1, caractérisées en ce que R₁ et R₂ représentent ensemble un groupe méthylène éventuellement substitué par des groupes alkyles, un groupe 1,2-éthylène éventuellement substitué par des groupes alkyles en C₁-C₁₂ ou phényle, un groupe 1,3-propylène ou un groupe 1,2-cyclohexylène.

- 50 3. Procédé de préparation des dispersions de polythiophènes selon la revendication 1, caractérisé en ce que l'on soumet des composés de formule :



dans laquelle

R₁ et R₂ ont les significations indiquées dans la revendication 1,
à polymérisation oxydative à des températures de 0 à 100°C avec les agents oxydants usuels pour la polymérisation
oxydative du pyrrole et/ou avec l'oxygène ou l'air, en présence d'acide polystyrènesulfonique.

- 5 4. Procédé pour le traitement antistatique de pièces moulées en résines synthétiques, caractérisé en ce que l'on utilise
des dispersions de polythiophènes selon la revendication 1.
- 10 5. Procédé pour le traitement antistatique de pièces moulées en résines synthétiques, caractérisé en ce que l'on utilise
des compositions aqueuses des dispersions de polythiophène.
- 15 6. Procédé pour le traitement antistatique de matériaux photographiques, caractérisé en ce que l'on applique une
couche contenant des dispersions de polythiophènes selon la revendication 1.
- 20 7. Procédé selon la revendication 6, caractérisé en ce que l'on applique les dispersions de polythiophènes en quantité
de 0,001 à 0,3 g/m².
8. Matériau photographique portant une couche antistatique, caractérisé en ce que la couche contient au moins une
composition de polythiophène-polyacide selon la revendication 1.

25

30

35

40

45

50

55